

**SOPRA UN NUOVO  
APPARECCHIO  
PER SEPARARE IL  
SEVO DALLE  
MEMBRANE...**

---

Vincenzo Manteri





**S**u da un lato la pol. e Collegii cristiani, lo non prend parte alle votaz. nelli discipline, vi pongo di non diffidare e mancanza di rispetto verso di voi, nè a dismissioni di azioni per quella scienza che forma la mia delira; ma solo vi desidero vivissima che lo esultate di annunciarvi i risultati in grande di quell'impresa internazionale, che sorta dal felice impegno del re. Prof. Giamini, oltre dalle mie poteri fuori il primo sviluppo, la prima prova di fatto. Insieme parlavi, o Signori, dei bei artefici benedetti delle acque benedette orientate, che oggi formate, nel lago di Monte Rotondo, scopo d'interventi ed intelligenti lavori, guidati dal Signor Benassi e Barzani, esperimenti industriali francesi: i quali hanno già in parte realizzato le loro speranze, hanno stabilito metodi di rapida evaporazione, hanno infine, sormontando molte difficoltà, proceduto gli esiti di graduazione che devono compensarsi del frutto di tante fatiche, di tanti capitali impiegati.

Lento a questa impresa come l'operaio scolastico, ho seguito la speranza di poterli annunciarvi questi risultati, qui tributo dovuto al chiarissimo loro Promotore: ho anche sperato da un mese all'altro di poterlo esibire, ma sempre lavoro, perchè nuovi ostacoli, di quelli che sogliono essere insuperabili da qualunque industria specialmente nuova, sono venuti a pararsi

distanzi, i quali non hanno da qui permesso di oltrepassare che da poco l'usuale cifra di fibrili conto di conto bonario al giorno, ritardato dai sopraddetti lavori avvilenti che giura operare debba ragionevolmente aumentare, allorché per la propria stagione, l'edilizia respiratorio di produzione costantemente apriti, allorché due opere latente di grandi caldole saranno terminate: e meno che, contro tutte le fisiche leggi, la respirazione dei ligandi non si effettua in condurre un altrettanto devorante, ed i getti di uscente vapore, anziché raffreddare, abbassano la temperatura.

Ma poiché un più lungo silenzio diventò possibile imperdonabile, io ribellavo la vostra attenzione, e signori, sopra un soggetto di politica economica-sanatoria, del quale mi sono molto occupato negli anni scorsi, e che ha riguardato e riguarda come delle maggiori importanza, nei nostri casi di liberare dalle macchia e nocive esalazioni delle fabbriche di sero, che degnamente sono poste fra noi nel mezzo all'attività. Il Consiglio sanitario della città di Napoli, nella federata veduta di giungere più prontamente a questa meta, aprì una talora corrispondenza tanto in Francia quanto all'estero, per risolvere questa importante questione.

Ma la sua speranza rimase delusa: e Per tutto (dice il rapporto) non abbiamo ritrovato che il medesimo processo più o meno modificato, sempre però con tutte le sue tristi conseguenze: e se in alcuni luoghi stavano pervenuti ad ottenere migliori prodotti, ed anche allontanare dell'edilizia il cattivo odore; in nessun luogo è stato impiegato un processo efficace per preservare le abitazioni vicine. Intanto alcuni chimici osservano già essere la loro attenzione su questa benemerita importanza dell'industria; e qualche esperienza era stata intrapresa, sia per migliorare i prodotti, sia per risparmiare ed incrementare una parte dell'economia e dell'incalcolabile dell'edilizia ed ai di fuori.

Il Sig. Gannal, chimico mediatore, Direttore di una fabbrica di saponi vicino a Parigi, e che più volte aveva esaltato le lusinghe dei suoi vicini, mise in pratica due processi di distillazione: aggiungendo una certa quantità di un acido, del quale non dava il nome, acido che aveva, il vantaggio di cambiare l'odore consistente di quel vapori in altro meno sgradevole: obbligando il fumo a traversare uno strato di carboni ardenti. Il Sig. Barret stabilì un metodo particolare di fusione, introducendo in una rubbia di rame scoperta 100 chilogrammi di saponi in rappa, tagliato in tanti pezzi, 50 litri di acqua ed uno di acido solforico a 66°: ma non perveniva a distruggere il cattivo odore dei vapori, ma bensì a neutralizzarlo nel modo stesso del Sig. Gannal.

Il consiglio di intendersi profitando di quel poco che era stato fatto, si accinse al medesimo lavoro di eseguire varie particolari esperienze.

1.<sup>a</sup> Incominciò a fondere il saponi in vasi chiusi ed a laggiuorarlo sotto una certa pressione: ma dopo 40 minuti di trattamento, accadde che la fusione rimanesse incompiuta.

2.<sup>a</sup> Supponendo che la membrana non fossero state sufficientemente dense, e che il trattamento non fosse stato stato prolungato, ripeté l'esperienza: e dopo un'ora di operazione, la fusione fu completa, e l'emissione dei vapori per la valvola fu minore, ed accompagnata da un odore forte e disgustoso.

3.<sup>a</sup> Nella intenzione di profittare della seconda di tempo e de combustibile che presenta il trattamento in vasi chiusi, e volendo d'altronde sperimentare l'addizione dell'acido solforico per neutralizzare i vapori, e facilitare la disgregazione delle membrane, volle che s'introducessero saponi, acqua ed acido in una marmita quadrata; ma in capo a 30 minuti il riscaldamento della materia, che aveva perduto della valvola, ed i molti

vapori sempre nascenti, lo convinsero essere questo processo poco praticabile. Tuttavia accettando l'apparecchio, vide che il vapore era perfettamente separato dalla mentanone, e quindi che l'alfeidato divenne bianchissimo e molto consistente.

4.<sup>a</sup> Fecce imitare il vapore in rappe colfando solforico in vasi aperti, ed ottenne perfetta fusione, sempre però accompagnata da vapori incomodi.

5.<sup>a</sup> In seguito di queste esperienze, considerando che l'addizione dell'acido solforico proposta dal Signor Darcet, dava un vapore di miglior qualità, ed accelerava la fusione perfetta, rendendo quasi inutile lo stivatore per apricare il vapore della mentanone, il Consiglio sentì che volentieri il benello fusorico proposto dal Darcet, e rendere così il risultato utile, sotto il duplice aspetto della salubrità e dell'industria: Darcet proponeva un esperimento mobile, onde potere di tanto in tanto rimovere la matassa per impedire la loro adesione al fondo della marmitta; il Consiglio ritirò questa parte dell'apparecchio, fissando il esperimento, ed aggiungendo sotto il fondo del recipiente un diaframma, adattando superficialmente un tubo riservato che condurrebbe i vapori nel fascino.

Questa esperienza fu in parte coronata da un felice successo, in quanto che, l'abbondanza vapori che uscì dalla torretta del camino, non conservava che un odore analogo a quello che emanava l'acqua gittata sopra un ferro rovente.

6.<sup>a</sup> Però, quantunque i risultati della precedente esperienza fossero lusinghieri, pure il Consiglio, basando ragionevolmente, che oltre l'energia azione dell'acido solforico sulle mentanone, ed una possibile intensione elevante di temperatura, le materie stesse potrebbero essere innalzate pel tubo conduttore dei vapori nel fascino, e determinare così un incendio; pensarono che

ione sembra stato meglio di condensare i vapori invece di bruciarli.

Introducendo pertanto il sero in macchina, e l'acqua ossigenata, in un lambico munito del suo refrigerante a serpentino, e l'acqua che risulta dalla condensazione dei vapori era chiara, ed appena scembrava un leggero odore di grasso.

Finalmente il Consiglio sanitario licenziò sotto della parte utile di tutti i precedenti ingegnosi esperimenti, propose di rifiutare i due metodi del Sig. Darnet, condannando i vapori assai in un refrigerante avanti di farlo giungere sul focolo.

Vi fu in seguito dal propose di lavare il sero in acqua, con una soluzione di cloruro di calce, potendosi che si diminuiva molto il cattivo odore.

Alla, seguendo il parere legittimo di Knerl, impiegare l'acido nitrico; il quale però mentre presenta il vantaggio industriale di rendere il sero più duro, non arreca la sensazione nociva durante l'operazione.

Infine il detto chimico industriale Sig. M. Mandin, che da lungo tempo s'era occupato di questa lavorazione, fino dall'Ottobre del 1888, da me richiesta, mi ha cortesemente esposto delle sue pratiche operatrici, le quali in sostanza consistono:

Nel trattare il sero in macchina, tagliato in piccoli pezzi, con una soluzione di acido solforico che segui il grado di Bréant, facendolo in contatto e freddo per uno spazio di 24 ore, e quindi introducendolo in una cella di piombo con acqua ossigenata nella proporzione di 5 denari di acido per ogni libro 20 di acqua, mantenendo il liquido in ebollizione fino alla perfetta evaporazione del sero, che, raffreddato di nuovo, si tratta con acqua ossigenata nella proporzione di once 1 1/2 di acido solforico per ogni libro 20 di acqua.

Guidato dall'unico sfogo degli sperimentazioni:

Tenere non meno, ed alimentato dalle altre dotte ed ingegnere esperienze, fino al 1840 al compai di questa importante perfezionamento, non già colla pretensione di giungere alla meta perfetta, perchè conscio della sua pochezza, ma nell'intenzione di regolare le altre mie esperienze nel trattamento delle sostanze organiche animali, con i miei semplici apparecchi che militavano in così-analogia alla economia sanitaria ed industriale.

Il sero in membrana è stato da quel trattato con acqua acidulata o no, ma sempre in recipienti riscaldati a fuoco nudo; di qua necessità del diffrangere per impedire almeno la parte che l'azione del fuoco non uccide in una facile alterante, ed in qualche modo distruttiva, sulle sostanze animali che s'impiegano.

Il trattamento del sero in membrana a bagno-maria, se presenta questa sua alterazione vantaggiosa per il lato sanitario, non è utile per la parte industriale, in quanto che la bassa temperatura impedisce al sero di separarsi interamente dalla membrana, se non che in un tempo assai lungo, e col consumo di molto combustibile.

L'applicazione del due sistemi, cioè della condensazione dei vapori acquosi, e successiva combustione di quei gas che in questo stato interrono le acque condensate, mi è riuscita perfettamente, facendo comunicare la macchina anzidetta col mio apparecchio per fabbricare il Bile di Fresco, che fu premiato al concorso triennale del 1837, perchè specificamente, oltre al gasolio prodotto, non permetteva la dispersione al di fuori dell'apparecchio, di quei gas micidialissimi che si svolgono durante l'operazione con gravissimo danno dei lavoratori e del vulgo. Questo mio apparecchio supplisce al refrigerante e depositario condensante perfettamente adattato sul fuoco dei gasi acidi di quel gas destinati ad essere bruciati. Quantunque io considerassi i risultati di questa esperienza come una semplice ed utile addizione al gas



importanti lavori più esigenti dei dati Frameni, pure l'aver sempre in gran parte quella maniera organica inerente direttamente del fuoco nudo, di non poter regolare convenientemente, il non poter provvedere con sollecitudine agli accenti che potrebbero derivare da una brusca elevazione o abbassamento di temperatura, ed determinavano a fare altri esperimenti.

Fecce allora un cilindro di rame, lo introdussi in olio più grande, dissi la parte superiore di questo con un coperchio mobile circolarmente di vili e nel centro di una valvola messi in comunicazione questo doppio cilindro con la valvola a vapore, adatti un altro tubo di rame per condurre i vapori condensati e da condurli nel mio particolare apparecchiato, di cui parlerò più sotto.

Mantenni per 54 ore continue il vapore in rappe, semplicemente legittimato, in contatto della soluzione di solfo solforato a gradi 4 Baranti: e ciò al doppio oggetto di neutralizzare l'ammoneaco, che lo considero come la causa primaria del cattivo odore emanato dalle parti piagandose e in tali stato di alterazione, e di dissipare i liquori miasmatici, di che consiste la parte piagandosa medesima, e disorganizzarsi più facilmente per l'azione dell'acido stesso, coll'acchi con più prontezza lascio separare la materia grassa. Spremsi quindi il vapore così trattenuto, lo introdussi nel cilindro interno, vi misi altra acqua salifera, facendo in modo che tutto compreso non occupasse che la metà della totale capacità del cilindro, il quale poco sopra alla sua metà superiore aveva dentro un diaframma di solido tela metallica: disposizione che credo necessaria per impedire alla materia miasmatica rigonfiata, ed alle altre liquide, di tralasciare dal primo nel secondo cilindro.

Una lamina volatile, mantenuta da una temperatura di gradi 506 R. per 25 minuti, operò la fusione

del seno, senza disposizione visibile di vapori incombenti. Chiusi la valvola di comunicazione colla caldala del vapore; aperta l'altra che interveniva ad usare il cilindro esterno, a ricoveri sotto l'acqua il nero fuso, e pacca di liquida, senza essere influenzato da nessun altro calore.

Introdotta da poi nuova acqua bollente per il foro della valvola, riparsi la comunicazione colla caldala del vapore, e dopo altri 30 minuti ritirai ancora, la piccolissima dose però, altro nero; nè che prova, bastare il primo trattamento perchè si prolunghi di qualche minuto.

Le membrane sottoposte all'azione dello stoffo hanno dato pochissimo nero, e si sono mantenute debolmente acide. Per altro non possono servire come condimento al cibo che si appresta specialmente ai cani, e meno che non si abbia cura di ben lavarle coll'acqua bollente. In quanto a me, vedrei ben tosto de profittearme per altri sei o sedici mesi, riducendole intersempite col mezzo di una baciola capotta alla stoffa di sapone, oppure formazione del terrore animale come pratican col sapone.

Se si vorràn la disposizione del diaframma superiore, l'apparecchio per il trattamento su grande del nero la rappa, siccome io lo credo, dovrebbe esser simile al mio, del quale l'ottimo mio amico e collega Prof. Carol, vi fece copia a minuto descrivendo, nella ordinanza emanata del 6 Agosto 1837, esponendovi in più tempo quell'ora l'opinione degli egregi Professori Gasser, Tarleton e Ripetta.

L'attenzione esecorde di questi uomini sommi « che « il fuoco nero sia un'azione alterata, ed in qualche modo « distruttiva, nell'azione animale che s'impiegano, e « che l'assenza di qualunque calore obedi nel sistema « dei Muscoli, conferma di fatto ciò che i principj della « scienza permettevano di prevedere, cioè che una simile

« azione alterante » distorsiva non può aver luogo per « l'applicazione del vapore »; il trattamento di sostanze ossidati in questo apparecchio per sei mesi consecutivi, senza togliere il minimo residuo, qualunque per speciale permesso sia stabilito nel centro dell'abitato; infine i risultati ottenuti nello speciale trattamento del sero in pippi, incoraggiarono a raccomandare che questa mia proposizione non venga disprezzata da chi, più abile di me, può con poco successo risolvere questa importante questione.

Per non abusare del vostro prezioso tempo, o Colleghe onoratissime, mi sono limitato con questi cenno a ciò solo che riguarda la parte sanitaria: in seguito, ed appena avrà montato il mio nuovo Laboratorio, presenterò vari esperimenti, nei quali presenterò da vicino il tale industriale, profitando del proprio apparecchio: e se questi presupponeva qualche utilità, ne in parteciperò quel corollario del presente lavoro.

Ma intanto permettetemi, o Signori, che per dar soggetto di meglio studiare questa materia a chi, più abile di me, voglia e possa occuparsene, ne esponga quale sarà il seguito dei miei esperimenti.

1.<sup>a</sup> La soluzione di cloruro di calce rende il sero bianchissimo, molto consistente e denso, ma anche alla sua conducibilità. Ciò essendo, mi propongo di profittare della sua azione decolorante, e quindi di separare dal sero il cloro combinato, che lo rende quasi incombustibile.

2.<sup>a</sup> La soluzione di acido borico riduce il sero dattestato, ma anche alla sua bianchezza, che non si può ritenere che dopo di una lunga esposizione all'aria. Dunque dunque studiare l'azione dell'acido borico sui principj componenti il sero, per profittare della sua influenza utile, e rimediare per quanto sarà possibile a quella nociva.

3.<sup>a</sup> L'azione dell'acido sulfurico allungata in durata, come ho precedentemente notato, sulle membrane che trattengono il siero in tanta cellulosa, alterandone il tessuto e proponendolo ad abbandonarlo allorché lo invade il calore. Quest'azione a tempo più attiva ed efficace, quanto più le membrane sono divise; e di qui il bisogno di perfezionare le regole macchine lo uso per questa divisione. Perfezionamento sul quale conto, dispo- sto l'illustre ed indefessibile nostro Collega Lorenzo Turchini se ne è assunto l'incarico.

4.<sup>a</sup> Finalmente, con un raccomandato strettissimo, premere se fosse utile di mantenere, nella parte interna della coscia della gabbia, una disciola o conveniente tempera- tura per favorire la separazione e fluidità del siero. Potrei io vorrei proporre a fissare in tre o per poco la incassa, corrispondere a ciascun foro un tubo metallico, per esempio, una cassa da fucile stagnata, chiusa nella sua parte superiore da una valvola; vorrei introdurre nella gabbia le membrane da spremere, e quindi situare un disco di ferro stagnato, con i fori corrispondenti alle casse, e far sì che la pressione si eserciti nel centro di questo disco; quindi dirompere dall'apparecchio a vapore un piccolo tubo, che aspirasse il vapore in un reci- piente costruito alle tre casse, munito di uno scambiatore per le acque di condensazione, il quale dovrebbe aprirsi o chiudersi per la presenza o l'assenza della macchina sopra coordinata.

Esco di questa, o Signori, quel poco che ho fatto e quello che mi propongo di fare. Confidando nella vostra solita benignità, uso intagarvi che per l'importan- za dell'argomento, non mi faceva carico della troppa d'esperienza non limitata.

**L**la Memoria testè citata dettando il S. Governo a prendere in considerazione le mie proposizioni ed esigenze, per formarne schizzo di un sistema di medico polizia, e presoponendo ne fui interpellato dal Regio Commissario di Santo Spirito, al quale nel dì dodici Marzo presentandosi trassi un rapporto, le di cui conclusioni credo bene di commemorare, o Colleglii onestissimi, affinché nella vostra saviezza possiate farne quel migliore conto che avolerete.

« L'apparecchio da me proposto importerà la  
« somma di lire diecimila circa; e con grandissima eco-  
« nomia di tempo e di costoseffile potrà trattare fino  
« a milleve venti male di sera in rappa, nel corso delle  
« ore ventiquattro.

« Quest'apparecchio potrebbe essere archio nel lo-  
« cale dei pubblici macella, a spese della Comune, o per  
« particolare intrapresa; e tutti i fabbricanti di candele  
« dovrebbero fondervi il loro la rappa, e ritirarla dopo  
« la lavelli, per fumarne le candele in seguito, ed alle  
« loro rispettive officine, in quastochè le commissioni in-  
« comode non hanno più luogo nelle sacconarie leghe-  
« rissime.

« I fabbricanti dovrebbero pagare, come prima della  
« fanno, un tanto per cento, per remunerare l'impre-  
« stito della spesa.

« Se i lavori stessi che precedono, presentassero un « idea favorevole del progetto, loro volontari esperti « pubblicamente e altri esperimenti, offrendo di buona « voglia il mio debole concorso per questa economic- « analitica intrapresa ».

*Sopra alcuni miglioramenti diretti alla fabbricazione  
della candela di cera*

Dopo le interessanti ricerche di Chenevix e Ber-  
concel, nessuno può dubitare, che tutte le sostanze grasse  
piuquadrone sono necessariamente composte d'alcun  
idolo, e di materia solida, in varia proporzione.

La candela di cera devono essere bianche, luo-  
dore, solido e sottile, se fra loro si usano.

Nella chimica composizione delle sostanze grasse «  
delle proprietà che devono avere la buona candela, un  
sempre un'esclusivissima conseguenza, cioè, che il fab-  
bricante deve principalmente occuparsi della qualità dei  
ceri che vuole impiegare, macchiando quelli più duri con  
altri che lo sono meno per ottenere equamente un  
buon risultato.

Per soddisfare a questa prima condizione, noto  
che il fabbricante debba ricorrere a particolari spe-  
rienze, baseranno le brevi seguenti indicazioni.

Il colore, l'odore, la maggiore o minore espletione  
del ceri, sono relativi al genere ed alla specie dell'ame-  
nido che gli ha forniti, alla loro età, alle parti finalmente  
che hanno rivestite.

Le sostanze grasse nei vegetali sono più qua-  
danti ed incolore; nel animali hanno un colore forte e  
penetrante; nel minerali sono liquide. Scegliamo essere bian-  
che ed abbondanti nei giovani individui, giungendo ad  
un'alta quantità nei vecchi; sotto la pelle e vicino al  
vita le sostanze grasse hanno maggior consistenza.

I fabbricanti di sordole di vero ragionevolmente preferiscono la materia prima ricavata da romanelli, senza fare però alcuna distinzione, relativa alle proprietà particolari che ha ciascuna di esse, rapporto alle specie dell'animale ed alle parti alle quali ha appartenuto.

Così, senza esaminare assolutamente il colore, la consistenza e l'odore del sord, ma solo relativamente accostarlo:

Che il sord di bovino, in generale, è più molle di quello della vacca e del toro, così relativamente somiglio più spesso:

Che il sord di pecora è meno solido di quello di capra, e di montone ed.

Quando è indispensabile, per fabbricare che vuole ottenere sempre buona cordole, di ben conoscere la specie e la parte dell'animale che ha fornito il sord, per poter manovrare le date proporzioni quello che contiene più strassina, coll'altro che è più ricco d'oleum. Per supplire a questa necessità, quindi vede che a nulla serve la medesima prova in uso, di fondere un dato nella massa del sord, per giudicare della sua maggiore o minore consistenza, perchè anche il solo stato viscositerico può condurre equivocar e solamente vi si perviene coll'introdurre nella cordole quelle quantità e qualità volute di sordone di bovino e di pecora, quando non si possa far meglio, avendone in quantità, di frustare separatamente le medesime ricavate dalla medesima specie di animale, per mescolare il sord che ne risulta nelle successive operazioni di depurazione ed.

La stabilimento di un apparecchio tale quale lo ho proposto, non potrebbe riuscire a questo inconveniente, in quanto che non si potrebbe trattare giornalmente, ed a seconda dei bisogni del fabbricante, quella quantità e qualità di sord voluta, perchè:

**Primo** — Il trasportamento di sintono il soro delle membrane il più presto possibile, per impedire che il sangue unito alle membrane, specialmente nella stagione estiva, non le corrompa, dando vita a dei vermi e ad un odore spieticato che in comune anche alla candela.

**Seconda** — Perché, qualora questo miscuglio potesse farsi per concorso di favorevoli circostanze, non sarebbe meglio che dare natura molto inferiore di candele di soro; ma poi nei villaggi, dove il macellare, per arrestare la putrefazione delle membrane, è obbligato a trattarle nella salda, e vendere il soro in pasta, che già trovano alterato per l'azione diretta che vi ha esercitato il cattivo arido e secco.

Ma finalmente si potrà rimediare a questa inconveniente non molto economicamente il metodo che s'usa a proporre, il quale permetterà di mantenere inalterate, per qualche mese, le membrane, e le materie grasse che contengono; e per conseguenza di renderle compatibili quel miscuglio di qualità che superiormente sono stati indicati.

I macellari potranno regolare il sistema di attaccare le membrane a delle perle che per fare appigliare il soro, e proteggere un poco il sangue e le membrane, quindi dovranno immergerle in un bagno d'una soluzione allungatissima d'aceto solforico a gradi quattrocenti, e ritirarle dopo ventiquattro ore per farle asciugare.

Questa semplice ed economica indicazione offre il multiplice vantaggio:

Di poter conservare le membrane inalterate

Di spedirle dai villaggi alle fabbriche

Di offrire ai fabbricanti un mezzo sicuro per poter fare i miscugli con perfetta cognizione della natura che vanno ad impiegar, evitando il troppo frequente danno che risuona, acquistando il soro da loro preparato con



altre comprese in parti o terzi del maggior di compagnia e nel mercato.

La proprietà dell'acido sulfurico di neutralizzare l'ammoniaca che si evapora dalle parti pioggerose naturali in stato di alterazione, e di impedire o arrestare i progressi della putrida fermentazione, coagulando l'albume di che non ricchi i liquori, spontaneamente rancidi, pel sangue che contengono, rende dolce e chiara la teoria dell'operazione.

Dopo di avere provveduto la tal guisa a due necessitadi essenziali, a quella della conservazione del siero inacidito, ed all'altra del suo trattamento col sale appiccicato a vapore, ne rimangono ancora due, cioè:

Prima. — La perfetta separazione delle impurità del siero che deve servir alla fabbricazione della caseina.

Seconda. — L'insidimento del siero, perchè non coli durante la combustione ed il suo permanente insidimento.

Molti esperimenti sono stati fatti in proposito; alcuni mediocrementi, altri a perfezione sono riusciti ma tutti più o meno con rimasti segreti con grave danno dell'arte. Per dare però un'idea di quel meglio che si pratica in alcune fabbriche estere, e che è stato proposto da varj scienziati, non credo inutile di esporre con brevità, e quindi testatamente, qualche processo a osservazione, che possa servir di guida al fabbricante di caseina di siero.

Prima. — Della perfetta separazione delle impurità.

I buoni fabbricanti hanno una cellaja di rame incassata sopra un fondello di cartongia, adossata ad una parete, nella quale, dalla parte opposta, vi è praticata la doppia apertura pel fondere e pel cinnarlo, per im-

perché si fanno fotografare l'accesso nel laboratorio, e per allontanare il pericolo d'un incendio.

Verso il fondo della cattedra, ad un'altezza di centimetri e mezzo circa, vi è saldato un tubo di rame, arcuato di una chiancia all'altra non salenziale, per dare esito al vapore liquefatto. Si introduce più o meno acqua nella cattedra, sempre però sotto il tubo di rame, quindi il serbo di prima falesce sigillamento, e si fa fuoco sotto la cattedra.

A che serve quest'acqua? Forse per impedire al vapore di bruciarsi pel suo contatto immediato col fondo della cattedra, che è esposta al fuoco nudo? Forse per servire alla sua depurazione?

La prima questione è risolta, impingendo il mio apparecchio per la prima separazione del vapore delle membrane, domando ora parlo di quel vapore pel servizio della cattedra di depurazione, qualora si trovi nel medesimo laboratorio; ed in caso contrario, nel fare la cattedra a doppio pareti chiuse nella loro parte superiore, munita di valvola di sicurezza e di dischi di lega facile di d'Arrest: per mezzo della valvola, o meglio col un tubo di Wetter che vede fino in fondo, si può introdurre, nello spazio fra le due pareti, l'acqua che deve fondere il vapore ad una tensione più che sufficiente per eseguire tutte le operazioni depuratorie, in quanto che il vapore non deve mai bollire, e la sua temperatura non deve oltrepassare dei 110° centigradi agli ultimi gradi Reaumur.

La seconda questione, cioè, se l'acqua serve alla depurazione del vapore, trova la sua soluzione in un fatto economico industriale, cioè che profittando della gravità dei corpi, se libera il vapore, senza perdita di materiale. Infatti, i corpi estranei precipitandosi al fondo della cattedra, ne indeboliscono il vapore fluido che si riscalda, mentre coll'acqua, si levano inferiori del vapore a sup-

cielo alla strato della nebulosità, ed in seguito non con questo ma coll'acqua. Quantunque l'uso dell'acqua per questi esperimenti sia utile e comodo, in quali proporzioni dovrà impiegarsi?

I fabbricanti non si trovano d'accordo sulle quantità, e però ne impiegano o troppo o poco, gli uni perchè il ferro diventa più bianco, gli altri perchè il ferro si mantenga più duro.

Da questo proposito, i belli esperimenti di Le Normand, dai quali ho attinto le più interessanti notizie, stabiliscono un'opinione che merita di essere conosciuta dai fabbricanti.

Ho tenuto la stufetta, pel corso di ventiquattro ore, alla temperatura dell'acqua bollente, del ferro di stovione senza agitarlo, ed ho impastato in capo a questo tempo il ferro lasciato raffreddare; il peso del ferro pesava un chilogrammo, e non aveva diminuito neppure un grammo.

L'acqua nella quale riposava, e nelle quantità di due litri, si era intorbidata, conteneva un gramo di grasso, ed al fondo conteneva delle impurità estranee del peso di mezzo grammo: l'acqua analizzata conteneva un quarto di grammo d'olio; il ferro era molto puro.

Ripetii la medesima esperienza sopra un chilogrammo di ferro, e su due litri di acqua; ma appena il ferro fu liquefatto, lo ritirai dal fuoco, e lo agitai fortemente coll'acqua stessa, finchè non fu perfettamente freddo. Il ferro aveva assorbito circa un litro di acqua, era molto molle, ma di una bianchezza perfezionata.

Lo posi sopra un foglio di carta imbevibile, e su d'uno staccio per lasciarlo asciugare. A capo a ventiquattro ore ho pesato questo ferro; il suo peso fu di milleottocentoquarantadue grammi; per conseguenza il ferro aveva assorbito grammi ottocentoquarantadue.

È sesto di nuova liquefazione questo siero sopra altri due litri di nuova acqua, agitandolo nel corso della prima ora, per fare precipitare le impurità.

Lasciati raffreddare il tutto per ventiquattro ore; ritirati il peso del siero, il quale pesò un chilogrammo meno un grammo. È dunque evidente che il siero che aveva assorbita una così grande quantità di acqua nella quale era stato agitato, aveva depositata quest'acqua medesima durante la sua lunga fusione, e che non un atomo di acqua era restata in combinazione col siero.

Si conclude da queste esperienze, che impregnando molta acqua, e molto agitando insieme col siero, si deteriora la qualità di siero nella sua consistenza; che impregnando siero sopra, ed agitandolo, si sono nei primi momenti della fusione, si ha il vantaggio di sbarazzarlo dai corpi estranei e da un poco d'acqua: privazione altresì vantaggiosa per la di lui consistenza.

Quindi la quantità di acqua sufficiente all'uso, dovrà essere quella occorrente ad umidificarlo un pollice sul fondo della caldaja; e questa quantità dovrà esservi mantenuta con introdurre altra a proporzione che se ne evapora; e ciò mediante un tubo che solidato ad una parte della caldaja, lo condurrà nel fondo della caldaja stessa; e ciò anche per impedire il rigonfiamento del siero quando l'acqua vi cadesse sopra.

La successiva liquefazione, e l'addizione dell'allume in polvere e del tartaro e del borace, depurano il siero perfettamente.

La calce deve essere ripetuta, non tanto perchè somministra al siero un'altra digestione, che non possa neppure dopo di essere stato ridotto in candela, quanto perchè formandosi del sapone calcareo non mischiato al siero e punto combustibile, lo fondeva e gli toglie proporzionalmente quantità di materia.

**Secondo.** — L'indurimento del siero, perchè non venga da mano, a cui, durante la costruzione e si non indurisce permanentemente.

Secondo lo si diceva, Collegli ornaiutani, nella passata alla Manoria, che voleva profittare delle proprietà utili del cloruro di calce, per ottenere bianco e consistente il siero, senza unione alla sua combustibilità, così ha liquefatto il siero di prima fusione, e l'ha trattato con cloruro di calce ed acido ossalico a digiunta gradi. Il cloruro di calce, decomponendosi, ha formato un solido di calce e del siero, che ha induribile perfettamente il siero, consentendogli però il suo azione caratteristico, che ha procurato di tagliarsi nel mezzo del vapore dell'acqua, condotto per un tubo in fondo alla cattedra, ed obbligandolo in tal modo a traversare il siero dal basso in alto. In questa operazione il siero si è mantenuto bianco, ma ha perduto un poco della sua consistenza.

L'acido nitrico proposto da Haas indurisce il siero, senza però aumentargli bianchezza, se è impiegato nella prima fusione; lo indurisce meno, e lo colora in giallo, se agisce sul siero di seconda fusione.

Il siero, qualunque materia aggiunta al corpo animale, pure non contiene acido; l'acido nitrico non può essere impiegato che per toglierlo di più quindi è chiaro, che la sua azione deve essere energica ed agire sul siero in tutto o in parte, perchè trova il suo modo a quella materia animale, e continua a durare sul siero di seconda fusione, perchè in questo caso non decomposto dal corpo grasso, il suo azione si si combina in troppa quantità, gli scolorisce e gli ingrossa.

Ho trattato il siero della seconda fusione coll'acido citrico ed un poco di carna miscelatamente tagliata.

ed ho ottenuto un siero consistente e quasi pasta colorito: ho trattato questo siero, col manglio, col dilagio di calore e l'acido solforico, e quindi col vapore; ed il siero è diventato bianco, senza perdere la consistenza che aveva acquistata per il primo trattamento.

Ripeterò questi saggi riprendendo i lavori del Signor Faghi; e proverò se per aumentare la naturale consistenza del siero, fosse meglio di combinarsi l'ossigeno, appena sviluppato al suo stato di gas, cioè nel cilindro di platina e l'acido solforico in contatto del siero; restando ben volentieri all'uso dell'acido ossigenico, al quale, se da me solo può favorire la maggior consistenza del siero, non meno che la luce più bianca che per tale azione ne deriva, dall'altro può essere mollemente all'economia animale, come non dubito prova ne dimostrano le teoriche ed i fatti relativi da alcuni guerrieri di Francia e d'Inghilterra, negli accendimenti prodotti nelle sale di società, dalla combustione di candele ricche preparate coll'acido ossigenico, e del quale accendimento si quale sono andati soggetti alcuni bambini, che hanno mangiato e appreso alle labbra qualche poco di candela.

L'acido tartarico ha reso più consistente il siero, ma lo ha bianchito e diminuito.

Ho pensato ad lavare il siero coll'ossigeno non una corrente di gas acido solforico; ed il risultato, quantunque non interamente soddisfacente, mi ha incoraggiato ad eseguire nuovi esperimenti, dei quali vi renderò conto di qui a non molto, mentre mi premerò l'onore di sottoporre al vostro esame i composti del siero da me preparati e ridotti in candele, all'oggetto di farvi apprezzare la qualità che essi acquistano.

L'autore ha presentato i seguenti saggi

N.° 1 Siero in rappe preparato il dì 26 Giugno 1843, perfettamente conservato.

N.° 2. Sero in rippa preparato il dì 30 Agosto 1843.  
molto bianco.

- 3. Sero del conuereuo, come tipo di confronto.
- 4. Sero ottenuto dalla fusione di una parte del sug-  
gi N.° 1., che è stato riconosciuto essere più  
consistente e più bianco del N.° 3
- 5. Sero ottenuto dalla seconda fusione del N.° 4,  
molto consistente e bianchissimo, e quasi bianco.

#### *Descrizione dell'Appareto*

- A. Fornello di materiale, col fasciolo a conuereuo nel  
centro.
- B. Caldaja di rame, col capocchio fatto a doppio fondo  
forato da una vite.
- C. Cassella di rame piena d'aria che galleggia sulla su-  
perficie dell'acqua contenuta nella caldaja
- D. Tubo di rame, che partendosi da G, ha in F una val-  
uola, e va ad occupare la parte inferiore della cal-  
daja B.
- E. Valvola di sicurezza, alla quale sono uniti due dischi  
di lega fusibile di F'Arcet
- F. Valvola unita al filo metallico del Bilanciere B.
- G. Caldaja di compensazione di rame stagno, circondata  
da un fasciolo di suggeramento, risultata dal fuso pro-  
dotto dalla combustione della lega sotto la caldaja B
- H. Bilanciere, al quale sono uniti due fili con estremità  
due fili metallici, che terminano l'uno alla valvola  
F, l'altro al galleggiante C.
- I. Tubo di rame armato di clauetto di acciaio, che co-  
munica coll'interio della caldaja B, rimanendo a  
livello della superficie dell'acqua.
- K. Tubo di rame con due pezzi d'unione a somiglianza  
vite; che dalla caldaja B condurrà il vapore Q

- N. Tubo di rame che da O discende l'acqua di condensazione nella caldaja B.
- O. Cilindro di materiale internamente rivestito di rame, al quale sono uniti i tegoli M, N, e egualmente obliquo da un copricapo munito nel suo centro della valvola T.
- P. Cilindro di rame, o meglio di piombo, che resta nel mezzo di O, da tutte le parti isolato, ed aperto nella sua parte superiore, sotto la valvola T.
- Q. Disco di rame stagnato, o meglio piombato, forato circolarmente, e munito di tre supporti per tenersi sollevato dal fondo del cilindro P.
- R. Cilindretta unita ad un tubo di rame stagnato o piombato, munito di pezzi a sfregamento, che mentre traversa il cilindro Q a la chiude ermeticamente, passa in P, permettendo la diretta comunicazione con R, senza che nessuna perdita si effettui in Q.
- S. Cilindretta unita al cilindro Q.
- T. Valvola di sicurezza munita, come quella E, di denti di lega fusibile di D'Arrest, ma pesante un terzo meno di quella.

#### *Forma e ufficio dell'apparato*

S' introduce l'acqua nella caldaja di compressione G, la quale per il tubo D comunica colla caldaja B quella quantità d'acqua che è necessaria per livellare il bilanciere, che si abbassa in B, finchè l'acqua non arriva in L, ritornando quindi a risalire la valvola F.

Si fa fuoco nel fornello A, e le fiamme lambiscono il fondo confinato della caldaja B, e successivamente si elevano sulle pareti del fornello; in quali, secondando le figure delle caldaja, permettono che sia utilizzato tutto il calore delle fiamme, non meno che quello del fumo; il



quali incontrandosi in un distributore, è obbligato a ripassare sul focolare dove abbinata i prodotti induribili, che andrebbero con esso fatto perire, se non quando necessitano non venissero trattati; quindi per un tubo o condotta a spirale praticata nel muro, si scaricano nel recipiente di materiale che contiene il compensatore G, riscalzano l'acqua in esso contenuta fino a 75 gradi di Reaumur, e l'obbligano per la rapida evaporazione a depositare quei sali che sono in dissoluzione, e che vanno ad occupare lo spazio che rimane fra il fondo del compensatore e la valvola F.

Si introducono le membrane pioggefiliche, e però si tappa, preparata come nella Miniera è stato indicato, nel cilindro P; si copre con un disco di ferro metallico, e si chiude col suo apparecchio montato della valvola T.

La caldaia B incomincia a evolvere vapore, che s'introduce e si comprime nel recipiente O P che si sottrae dall'aria atmosferica che contengono, aprendo il Rubinetto S; il quale, mentre permette l'arrivo a questa, lascia fuori l'acqua di condensazione che si è formata. Dopo di che l'apparecchio non richiede più assistenza, se si eccettuata quella materialissima di alimentare il fuoco perché il vapore per il tubo M si introduce nel cilindro D, innalzando intanto il cilindro P, accende fino alla sua sommità per propelleria internamente munita molti fori nel medesimo cilindro praticati circolarmente, che lasciano così il passaggio a dei getti di pressurizzato vapore, che immediatamente determinano la fusione delle solfuree grasse.

Di mano in mano che si forma dell'acqua di condensazione in D, questa discende in E per il tubo N quando l'acqua nella caldaia B è discesa fino sotto L, il gallegggiante C solleva la leva H ed abbassando, apre la valvola F, che precipita nella caldaia B acqua quasi bollente pura, e nella quantità precisamente necessaria, perchè re-

levatosi fino in L. Il galleggiante, il bilanciere B, diventa orizzontale, e chiude la valvola F. A capo di 100 minuti al più, si apre la cilindrata R, e si estrae il nero fumo, al corso di nuovo il cilindro P non oltre momento, le quali però non si sviluppano che quando sia uscito il fumo, per risparmio di tempo, senza d'opera e controprestazioni.

—————

1. 4th shell - Second side (page) / Feb 23





---

11.7